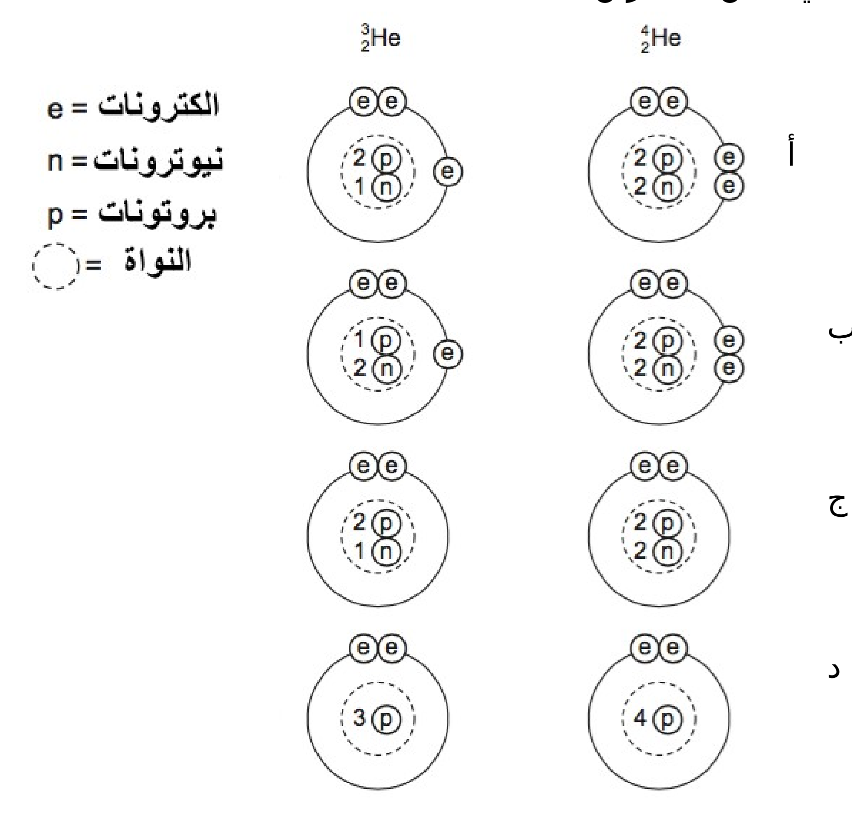
سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم
المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة جنوب الشرقية
مدرسة لبابة بنت الحارث (١٠-١٢)
واجب منزلي ٢ (٢)

أنا المبدعة:

السؤال الأول: اختاري الإجابة الصحيحة من بين البدائل المعطاة

١.نظيرا الهيليوم هما $^{3}_{2}He, ^{4}_{2}He$ ، أي زوج من الأشكال يوضح ترتيب الجسيمات الذرية في هذين النظيرين:



٢. أي العبارات صحيحة عن ذرة الصوديوم $^{23}_{11}Na$ ؟

١.عدد البروتونات يساوي عدد النيوترونات ٢ .عدد البروتونات يساوي عدد الالكترونات

٣.عدد الالكترونات في مستوى الطاقة الأخير =١

أ. 1،2،3 ب. 1،2 ج. 1،3 د 2،3

٣.يتركز معظم كتلة الذرة في:

أ.البروتونات ب. النيوترونات ج.الالكترونات د.النواة

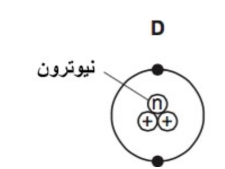
السؤال الثاني: ادرسي الشكل المقابل ثم اجيبي عن الأسئلة الآتية:

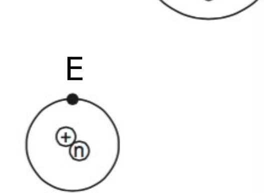
١.التركيبان اللذان يمثلان ذرات الهيدروجين هما......و........

٢.التركيب الذي يمثل ذرة فلز هو.......

٣.التركيب الذي يمثل ذرة عددها الذري 3 هو.......

A الكترون بروتون
B نيوترون
C





٤.التركيب الذي يحتوي على نيوترونين في نواته هو.....